NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍ

Bienvenido(a) SAUCEDO BATALLANOS MARLON NILO
Indicación:
La Evaluación Virtual se rinde una sola vez, por ello es importante que lo finalice.

Seleccione la Especialidad:

INGENIERIA AMBIENTAL

Esté seguro de la especialidad a seleccionar, si ya respondió preguntas y vuelve a seleccio
guardaran.

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Finalizar Evaluación

Pregunta 1 - Física
Puntúa como: 15.00

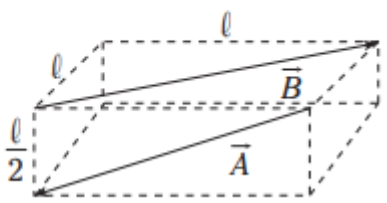
¿Cuál es la representación dimensional de la resistencia eléctrica?

- $MLI^{-2}T^{-2}$
- $MLT^{-2}I$
- $ML^2I^{-2}T^{-3}$
- ML^2T^2I
- $MLT^{-3}I^{-2}$

Quitar selección

Pregunta 2 - Física
Puntúa como: 15.00

Determine el módulo del sector $\vec{A}+\vec{B}$.



- 2ℓ
- $\frac{\ell}{2}$
- $\frac{\sqrt{5}\ell}{2}$
- $\frac{\sqrt{3}\ell}{3}$
- $\frac{\sqrt{2}\ell}{2}$

Quitar selección

Pregunta 3 - Física
Puntúa como: 15.00

La posición de una partícula está dada por $\vec{r}=2t\hat{i}-t^2\hat{j}+3t^2\hat{k}$ en unidades del SI. Determine la velocidad media (en ms) desde $t=0$ s hasta $t=5$ s.

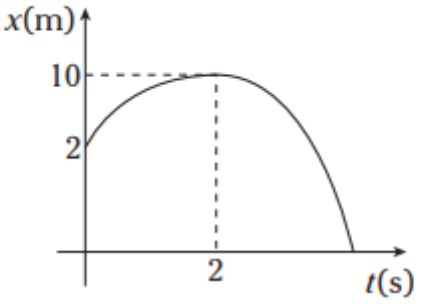
- $2\hat{i}+5\hat{j}-3\hat{k}$
- $2\hat{i}+5\hat{j}+3\hat{k}$
- $5\hat{i}-2\hat{j}+3\hat{k}$
- $10\hat{i}-5\hat{j}+25\hat{k}$
- $2\hat{i}-5\hat{j}+15\hat{k}$

Quitar selección

2h 58m 44s

Pregunta 4 - Física
Puntúa como: 15.00

La parábola muestra como varía la posición con el tiempo de un cuerpo que realiza MRUV. ¿Cuál es la rapidez inicial?



- ○ 6 m/s
- ○ 4 m/s
- ○ 2 m/s
- ○ ~~8 m/s~~
- ○ 10 m/s

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

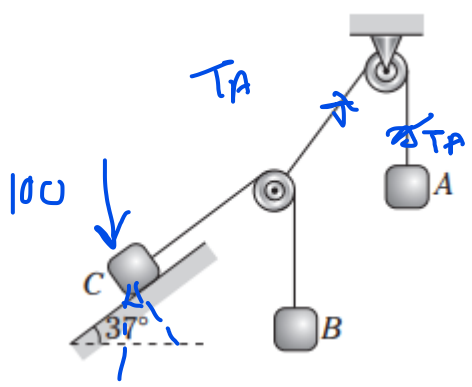
1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13
14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26
27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39
40

Física Química

Pregunta 5 - Física

Puntúa como: 15.00

Si el sistema se encuentra en equilibrio, no hay fricción y las poleas y cuerdas son ideales. Determine el peso del bloque *A* (en N) si el peso del bloque *C* es 100 N.



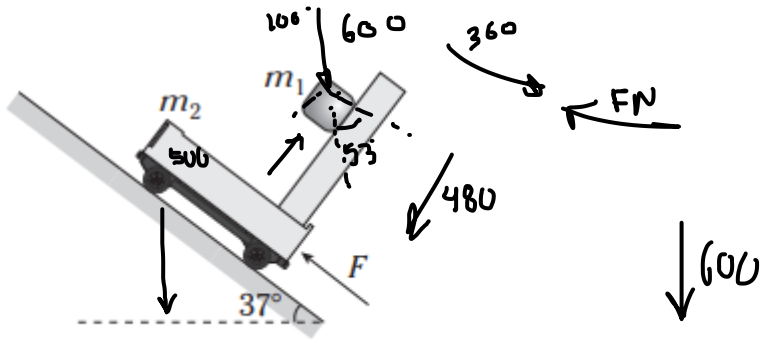
- ○ 107,3 N
- ○ 60 N
- ○ 100,5 N
- ○ 122,7 N
- ○ 100 N

Quitar selección

Pregunta 6 - Física

Puntúa como: 15.00

Determine la fuerza necesaria *F* (en N) para que el bloque m_1 no se mueva respecto de m_2, si entre ellos $\mu_s = 0{,}8 \cdot m_2 = 5m_1 = 50$ kg. ($g = 10$ m/s^2)



- ○ 750
- ○ 500
- ○ 800
- ○ 600
- ○ ~~480~~

2h 58m 44s

Quitar selección

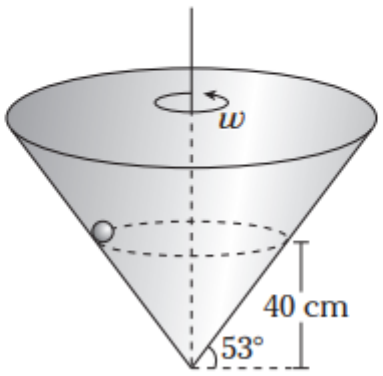
NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13
14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26
27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39
40

Física Química

Pregunta 7 - Física
Puntúa como: 15.00

Dentro de un cono de superficies lisas un cuerpo realiza un MCU como se muestra en el gráfico. Determine su rapidez angular en rad/s.

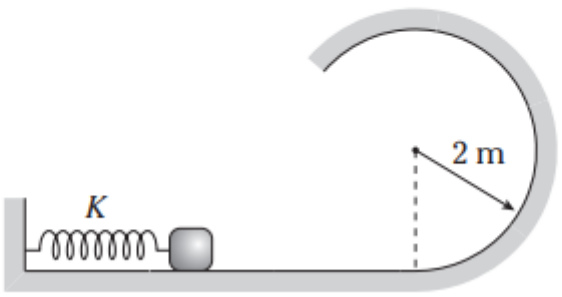


- 10/3
- 40/3
- 20/3
- 8/3
- 1

Quitar selección

Pregunta 8 - Física
Puntúa como: 15.00

Determine lo mínimo que se debe comprimir al resorte con el bloque de 2 kg, para que al soltarlo, el bloque logre llegar a la parte alta del riso liso. (K=800 N/m; g=10 m/s^2)



- 0,5 m
- 0,2 m
- 0,4 m
- 0,1 m
- 1 m

Quitar selección

Pregunta 9 - Física
Puntúa como: 15.00

¿Qué potencia debe desarrollar el motor de un automóvil de 1000 kg, para que pueda subir por una pendiente de 16° con 36 km/h? Desprecie la resistencia del aire. (g=10 m/s^2)

- 50 kW
- 28 kW
- 14 kW
- 70 kW
- 35 kW

Quitar selección

2h 58m 44s

Pregunta 10 - Física
Puntúa como: 15.00

Sobre un cuerpo de 5 kg en reposo sobre una superficie horizontal lisa se aplica una fuerza horizontal constante, la cual lo desplaza 18 m en 3 s. ¿Cuál es el módulo del impulso (en N·s) aplicado al cuerpo?

- ○ 30
- ○ 45
- ○ 120
- ○ 60
- ○ 90

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 11 - Física
Puntúa como: 15.00

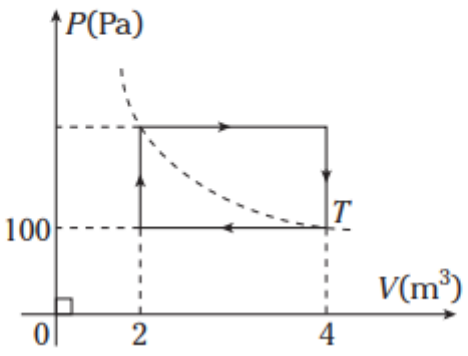
Se tienen 2 esferas del mismo material de radios r y $2r$ a las temperaturas T y $2T$. Si se le hace interactuar térmicamente, notamos que el equilibrio se establece a 17 °C. Determine la temperatura inicial de la esfera de mayor radio.

- ○ 9 °C
- ○ 12 °C
- ○ 18 °C
- ○ 24 °C
- ○ 16 °C

Quitar selección

Pregunta 12 - Física
Puntúa como: 15.00

Una máquina térmica realiza el ciclo termodinámico mostrado con un gas ideal. Determine el trabajo (en kJ) realizado por el gas en 100 ciclos.



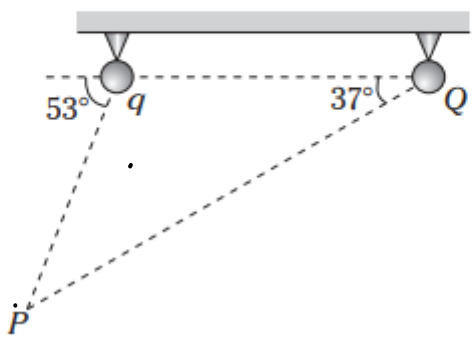
- ○ 10
- ○ 12
- ○ 15
- ○ 20
- ○ 22

Quitar selección

Pregunta 13 - Física
Puntúa como: 15.00

2h 58m 44s

¿Qué valor y signo debe tener la partícula electrizada con q, de modo que la intensidad de campo eléctrico resultante en P sea horizontal? Considere $Q=+64\ \mu C$.



- ○ $-45\ \mu C$
- ○ $-36\ \mu C$
- ○ $+18\ \mu C$
- ○ $-30\ \mu C$
- ○ $-27\ \mu C$

Quitar selección

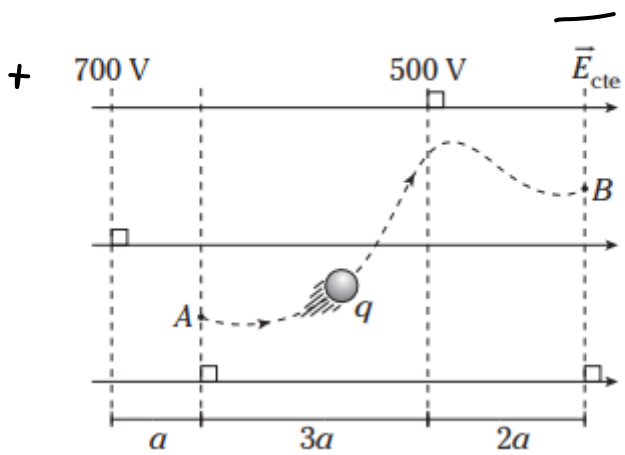
NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 14 - Física
Puntúa como: 15.00

Determine la cantidad de trabajo que debe desarrollar la fuerza eléctrica cuando traslademos una partícula electrizada con $q=-20\ \mu C$ desde A hasta B.

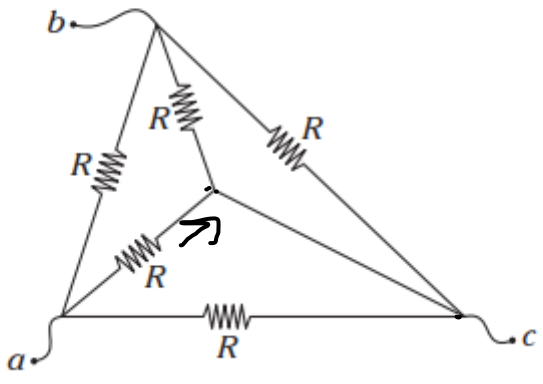


- ○ 5 mJ
- ○ –5 mJ
- ○ 6 mJ
- ○ –2,5 mJ
- ○ 8 mJ

Quitar selección

Pregunta 15 - Física
Puntúa como: 15.00

En el sistema de resistores mostrado, determine la resistencia equivalente entre a y b, y b y c.



- ○ $\frac{R}{2};\frac{R}{2}$
- ○ $\frac{R}{2};\frac{R}{4}$

2h 58m 44s

- ○ $\frac{3R}{2}; \frac{3R}{8}$
- ○ $\frac{R}{4}; \frac{R}{8}$
- ○ $\frac{R}{2}; \frac{3R}{8}$

Quitar selección

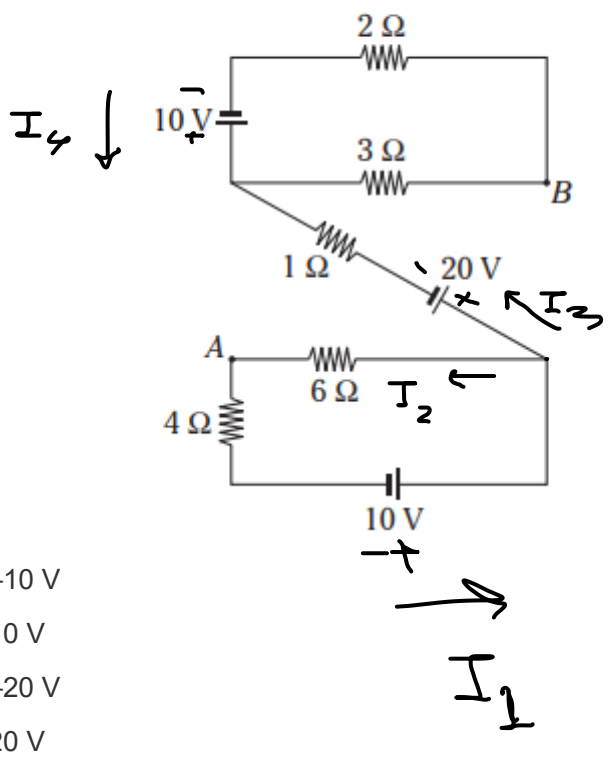
NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 16 - Física
Puntúa como: 15.00

Calcule la diferencia de potencial entre los puntos A y B a partir del circuito mostrado.

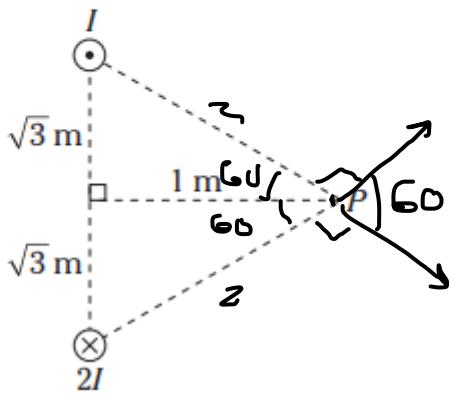


- ○ –10 V
- ○ 10 V
- ○ –20 V
- ○ 20 V
- ○ 25 V

Quitar selección

Pregunta 17 - Física
Puntúa como: 15.00

En el gráfico mostrado se muestran las secciones transversales de dos conductores de gran longitud. Calcule el módulo de la inducción magnética en el punto P. ($I = 10$ A)



- ○ 5 μT
- ○ 3 μT
- ○ 8 μT
- ● $\sqrt{7}$ μT
- ○ $\sqrt{5}$ μT

Quitar selección

Pregunta 18 - Física
Puntúa como: 15.00

2h 58m 44s

Calcule, aproximadamente, el campo magnético (en unidades de 10^{-3} T) en el centro de un solenoide, por el cual circula una corriente de 0,2 A, si se sabe que por cada centímetro de solenoide hay 200 vueltas.

$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \frac{T \cdot m}{A}$

- ○ 3,24
- ○ 3,43
- ○ 3,02
- ○ 5,88
- ○ 3,96

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 19 - Física
Puntúa como: 15.00

En un espejo cóncavo, la distancia focal es de 20 cm. Calcule la distancia objeto si la imagen es real y de doble tamaño que el objeto.

- ○ 50 cm
- ○ 10 cm
- ○ 30 cm
- ○ 20 cm
- ○ 14 cm

Quitar selección

Pregunta 20 - Física
Puntúa como: 15.00

Se tiene un cierto material de función trabajo 4,13 eV. Calcule aproximadamente el potencial de frenado de los fotoelectrones emitidos, en V, cuando se hace incidir una radiación de $4{,}58\times10^{-8}$ m de longitud de onda.
($1\ eV = 1{,}6\times10^{-19}$ J; $h = 6{,}62\times10^{-34}$ J·s; $c = 3\times10^{8}$ m/s)

- ○ 22,97
- ○ 14,57
- ○ 29,97
- ○ 34,57
- ○ 44,57

Quitar selección

Pregunta 21 - Química
Puntúa como: 10.00

Indique cuáles de las siguientes proposiciones son verdaderas.

I. El valor medido de una propiedad intensiva depende de la cantidad de material que se considera.
II. Son propiedades extensivas: el área, la masa y el volumen.
III. Son propiedades intensivas: la temperatura, la densidad y la viscosidad.

- ○ solo I
- ○ II y III
- ○ solo III
- ○ I y II
- ○ I y III

Quitar selección

2h 58m 44s

Pregunta 22 - Química
Puntúa como: 10.00

A partir de la siguiente información, indique las proposiciones correctas.

$X_{(g)} + 520\ kJ/mol \rightarrow X^{1+}_{(g)} + e-$

$Q_{(g)} + 418\ kJ/mol \rightarrow Q^{1+}_{(g)} + e-$

I. Las representaciones expresan la primera energía de ionización de los elementos X y Q.

II. para Q y X en un mismo grupo, Q tiene menor número atómico que X.

III. X tiene menor tendencia a oxidarse que Q.

- ○ I y III
- ○ solo II
- ○ solo I
- ○ solo III
- ○ I y II

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 23 - Química
Puntúa como: 10.00

En determinadas condiciones, el elemento $_{19}X$ reacciona con el elemento $_{9}T$ formando el compuesto Q. ¿Qué proposiciones son incorrectas al respecto?

I. Q se representa como XT_2.
II. En Q los átomos se encuentran en forma de iones.
III. El compuesto Q es soluble en agua.

- ○ I y II
- ○ I y III
- ○ solo III
- ○ II y III
- ○ solo I

Quitar selección

Pregunta 24 - Química
Puntúa como: 10.00

El helio se mezcla con oxígeno gaseoso para bucear a grandes profundidades en el mar. Calcule el porcentaje en volumen de oxígeno gaseoso en la mezcla si un buzo tiene que sumerge a una profundidad en la que la presión total es de 4,2 atm. A esa profundidad la presión parcial de oxígeno se mantiene en 0,2 atm.

- ○ 4,76%
- ○ 5,00%
- ○ 20,0%
- ○ 5,72%
- ○ 2,00%

Quitar selección

Pregunta 25 - Química
Puntúa como: 10.00

2h 58m 44s

Señale la alternativa que presenta la secuencia correcta, después de determinar si la proposición es verdadera (V) o falsa (F), respecto a la correspondencia entre el nombre de y la fórmula de la especie química.

I. hidróxido de plomo (II): $Pb(OH)_2$
II. perclorato de bario: $Ba(ClO_4)_2$
III. ion sulfito: SO_3^{2-}

- ○ FFV
- ○ VFF
- ○ VFV
- ○ VVV
- ○ VVF

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 26 - Química
Puntúa como: 10.00

El nitrato de potasio forma parte del salitre, fertilizante muy usado en la agricultura. La solubilidad del nitrato de potasio a 20 °C es 30 g de KNO_3 por 100 g de agua, siendo la densidad de la solución 1,32 g/mL. Calcule la concentración en % (m/V) de dicha solución.

- ○ 28,46%
- ○ 30,46%
- ○ 33.50%
- ○ 36,28%
- ○ 39,26%

Quitar selección

Pregunta 27 - Química
Puntúa como: 10.00

En la síntesis del yoduro de hidrógeno HI se establece el siguiente equilibrio a una determinada temperatura.

$H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)} + \text{calor}$

¿Si se desea incrementar la obtención de producto HI, qué perturbación externa se debe realizar?

- ○ Disminuir la concentración del iodo
- ○ Aumentar la temperatura.
- ○ Añadir un catalizador.
- ✓ Incrementar la concentración de hidrógeno
- ○ Alterar el valor de la presión.

Quitar selección

Pregunta 28 - Química
Puntúa como: 10.00

Para una solución acuosa de un ácido débil monoprótico, cuya molaridad, a 25 °C, es 0,01 *M* se cumple que su porcentaje de ionización es 0,4%. Determine la constante de ionización (K_a) de dicho ácido.

- ○ $1{,}6\times10^{-3}$
- ○ $3{,}2\times10^{-4}$
- ✓ $1{,}6\times10^{-7}$
- ○ $4{,}8\times10^{-8}$
- ○ $1{,}6\times10^{-10}$

Quitar selección

2h 58m 44s

Pregunta 29 - Química
Puntúa como: 10.00

A partir de la siguiente notación convencional de una celda galvánica:

$Zn_{(s)}/Zn^{2+}_{(ac)}\ //\ Fe^{3+}_{(ac)}/Fe^{2+}_{(ac)}/Pt_{(s)}$

Si el potencial estándar de la pila es 1,533 voltios; determine el potencial estándar de oxidación del Fe^{2+}/Fe^{3+}.

Dato: $E°\ (Zn^{2+}/Zn) = -0,763V$

- ○ –0,385 V
- ○ –0,770 V
- ○ +0,385 V
- ○ –0,007 V
- ○ +2,296 V

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 30 - Química
Puntúa como: 10.00

Se tiene dos celdas electrolíticas en serie, la primera contiene una solución acuosa de $Cu(NO_3)_2$ y la segunda contiene una solución acuosa de Na_2SO_4. Si en un determinado tiempo por el paso de una misma cantidad de carga eléctrica, se deposita 3,175 g de cobre en la primera celda. Determine el volumen total, en litros, de gases que se emiten por los ánodos de ambas celdas, en condiciones normales.

Dato de masa molar(g/mol): Cu = 63,5

- ○ 0,56
- ○ 1,12
- ○ 1,68
- ○ 3,36
- ○ 5,04

Quitar selección

Pregunta 31 - Química
Puntúa como: 10.00

Las reacciones químicas son transformaciones de una o más sustancias generándose nuevas sustancias. Al respecto indicar las proposiciones correctas.

I. La ruptura y la formación de enlaces químicos genera el cambio energético V
II. Se conserva el número de átomos que intervienen V
III. La vaporización del agua es un ejemplo de reacción química F

- ○ solo I
- ○ solo II
- ○ solo III
- ○ I y II
- ○ I y III

Quitar selección

Pregunta 32 - Química
Puntúa como: 10.00

2h 58m 44s

Para la titulación redox se utiliza como agente oxidante a la solución acuosa de permanganato de potasio, $KMnO_4$, en medio ácido. Se dice que la titulación se alcanza cuándo cambia el color de violeta del permanganato MnO_4^{1-} a incoloro del ion manganoso Mn^{2+} según:

+7

$$MnO_4^{1-} + HSO_3^{1-} \rightarrow SO_4^{2-} + Mn^{2+}$$

Determine la suma de coeficientes de los productos una vez que desaparece el color violeta.

2-7 -- 5

- ○ 8
- ○ 12
- ○ 10
- ○ 7
- ○ 18

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39
40												

Física Química

Pregunta 33 - Química

Puntúa como: 10.00

Adelgazamiento de la capa de ozono, es el cambio químico que se da en la estratosfera a causa de ciertos contaminantes químicos que proviene de la superficie terrestre, los contaminantes van destruyendo la capa de ozono (O_3), que nos protege la radiación UV que provienen del sol, al respecto indique las proposiciones correctas.

I. La capa de ozono filtra a toda la radiación ultravioleta proveniente del sol.
II. Los compuestos clorofluorocarbonos, son los principales gases que afectan a la capa de ozono.
III. Una de las consecuencias es el deshielo de los glaciales.

- ○ solo I
- ○ solo II
- ○ solo III
- ○ I y II
- ○ I y III

Quitar selección

Pregunta 34 - Química

Puntúa como: 10.00

Usualmente el peróxido de hidrógeno se encuentra mezclado con el agua. Si a condición ambiental se verifica experimentalmente dos reacciones de descomposición simultaneas a partir de igual $[H_2O_2]$.

$2H_2O_{2(ac)} \rightarrow 2H_2O_{(l)} + O_{2(g)}$: reacción lenta

$MnO_{2(s)} + 2H_2O_{2(ac)} \rightarrow 2H_2O_{(l)} + O_{2(g)}$: reacción rápida

Sabiendo que ambas son exotérmicas, al respecto indicar las proposiciones incorrectas

I. El MnO_2 es un catalizador positivo.
II. En las dos reacciones la energía de activación es la misma.
III. En las dos reacciones la entalpía de reacción es la misma.

- ○ solo I
- ○ solo II
- ○ I y III
- ○ II y III
- ○ solo III

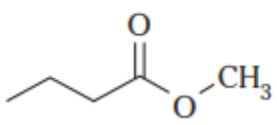
Quitar selección

2h 58m 44s

Pregunta 35 - Química

Puntúa como: 10.00

Los esteres se pueden obtener por la reacción química denominado, esterificación, por la combinación de ácido carboxílico y alcohol. Reconocer el ácido carboxílico consumido para obtener el siguiente Ester.



- ○ metanol
- ○ ácido metanoico
- ○ ácido etanoico
- ○ ácido butanoico
- ○ ácido pentanoico

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13
14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26
27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39
40

Física Química

Pregunta 36 - Química

Puntúa como: 10.00

El ácido clorhídrico $HCl_{(ac)}$, se utiliza para eliminar residuos de caliza al 70 % de carbonato cálcico, $CaCO_3$, según:

$CaCO_{3(s)} + HCl_{(ac)} \rightarrow CaCl_{2(ac)} + CO_{2(g)} + H_2O_{(\ell)}$

Si para eliminar 500 g de caliza, se utiliza suficiente cantidad de ácido clorhídrico. ¿Cuántos litros de $CO_{2(g)}$ medidos a condiciones normales se produce?

PA (uma): Ca = 40; C = 12; O = 16

- ○ 44,8
- ○ 78,4
- ○ 112
- ○ 56
- ○ 89,6

Quitar selección

Pregunta 37 - Química

Puntúa como: 10.00

Se denomina precipitado al producto insoluble en agua originado en un proceso químico. Tal como el cloruro de plata $AgCl_{(s)}$ en la siguiente metátesis.

$AgNO_3 + HCl_{(ac)} \rightarrow HNO_{3(ac)} + AgCl_{(s)}$

Al disolver 68 g de $AgNO_{3(s)}$ en suficiente cantidad de $HCl_{(ac)}$ se obtiene 51,66 g de precipitado como máximo. ¿Cuál es el rendimiento porcentual de la metátesis?

PA (uma): Ag = 108, N = 14, O = 16, Cl = 35,5

- ○ 90%
- ○ 70%
- ○ 85%
- ○ 80%
- ○ 75%

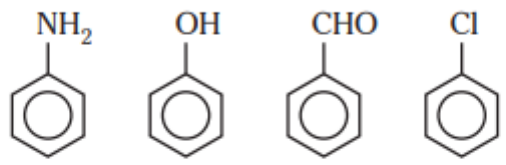
Quitar selección

Pregunta 38 - Química

Puntúa como: 10.00

2h 58m 44s

Luego de analizar la composición y estructura de los cuatro compuestos orgánicos:



Indicar las proposiciones correctas.

I. Son compuestos ternarios de igual número de carbonos.
II. Son derivados monosustituidos del benceno por lo tanto son aromáticos.
III. Son compuestos totalmente insolubles en agua liquida.

- ○ solo I
- ○ solo II
- ○ solo III
- ○ I y III
- ○ I, II y III

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL
NOVENO SIMULACRO DE FÍSICA Y QUÍMICA_SUN 2023

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13
14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26
27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39
40

Física Química

Pregunta 39 - Química
Puntúa como: 10.00

Los cinco elementos químicos más abundantes en la corteza terrestre son: oxígeno (Z=8), silicio(Z=14), aluminio (Z=13), hierro (Z=26), calcio (Z=20). Evalué la información e indiqué la alternativa incorrecta.

- ○ Son elementos naturales
- ○ Al-27 y Si-28: son isótonos
- ○ Ca-52 y Fe-52: son isóbaros
- ○ O-16 y O-18: igual en propiedad químicas.
- ○ Los cationes de hierro poseen 28 electrones

Quitar selección

Pregunta 40 - Química
Puntúa como: 10.00

Respecto a las fuerzas intermoleculares que se manifiesta en los estados condensados de las sustancias moleculares. Indicar las proposiciones correctas.

I. El ozono O_3, se licua exclusivamente debido a las fuerzas de London.
II. Para I_2 y Br_2, en estado sólido, en el primero se manifiesta mayor intensidad de fuerza de London.
III. $H_2O_{2(l)}$ y $C_6H_{6(l)}$ son líquidos asociados por presentar alta temperatura de ebullición.

Numero atómico: Br=35, I=53

- ○ solo I
- ○ solo II
- ○ solo III
- ○ II y III
- ○ I y II

Quitar selección

2h 58m 44s